

TICKET DE EXIT : QUÍMICA

NOMBRE: _____

CURSO: 2° MEDIO A /B FECHA 30/6/2020

INSTRUCCIONES: Genere una hoja en Word solo con las respuestas y envíelas por correo y en caso de no poder lo hace por Whatsapp

I Dadas las siguientes mezclas indique cuáles son homogéneas y cuáles son heterogéneas. (6p)

Mezcla	Clasificación
Vinagre con aceite	
Harina con avena	
Jugo en polvo en agua	
Te con endulzante	
Jalea con trozos de fruta	
Bronce (cobre y Cinc)	

II En las siguientes mezclas identifique el soluto y el solvente. (12p)

Mezcla	soluto	solvente
Agua con azúcar		
Aire contaminado		
Leche líquida con café y azúcar		
Harina con polvos de hornear		
Agua con harina tostada		
Vinagre con sal		

III Indique en qué estado en se encuentran las siguientes disoluciones. (18 puntos)

Disolución	Estado físico de la disolución	Soluto y su estado físico	Disolvente y su estado físico
Oxígeno en agua			
Humo en el aire			
Latón (cinc + estaño)			
Alcohol (70%) + yodo (L) (30%)			
Polvareda			
Bebida gaseosa			

IV.- SELECCIÓN MÚLTIPLE: Encierre en un círculo la alternativa correcta: (1 punto c/u)

1.- Según su composición química , la materia se clasifica en sustancias puras y mezclas. Son ejemplos de sustancias puras :

I aire II oxígeno III jalea IV sacarosa (azúcar)

- a) Sólo I
- b) I y II
- c) I y III
- d) II y IV

2.- El solvente de una disolución corresponde a:

- a) la fase dispersa
- b) el componente más abundante
- c) el componente menos abundante
- d) las partículas de menor tamaño.

3.- ¿Cuál de las siguientes disoluciones es insaturada?

- a) aquella que puede seguir disolviendo soluto
- b) la que el soluto sobrepasa la cantidad de disolvente
- c) aquellas en las que existe un equilibrio entre soluto y solvente
- d) aquellas que tienen menos solvente que soluto.

4.- Se llama electrolito fuerte a:

- a) la sustancia que NO se disocia en una disolución
- b) Sustancia que se disocia parcialmente en una disolución
- c) sustancia que se disocia completamente en la disolución
- d) sustancia que conduce la electricidad,

5.- Cual afirmación sobre las disoluciones son correctas?

- a) son mezclas heterogéneas formadas por dos o más sustancias
- b) corresponden a sustancias puras
- c) son mezclas homogéneas formadas por dos o más sustancias
- d) corresponden a coloides y suspensiones

6.- Cuando en una situación experimental se agrega sal continuamente a un vaso con 100ml de agua hasta un punto en que el agua no es capaz de disolverla y queda acumulada en el fondo del vaso se dice que la disolución quedo:

- a) insaturada
- b) saturada
- c) sobresaturada
- d) diluida

7.- ¿Cuál de las siguientes propiedades de las disoluciones depende del disolvente?

- a) conductividad eléctrica
- b) solubilidad
- c) estado físico de la disolución
- d) todas son correctas

V.- Dadas las siguientes aseveraciones, coloque una V en aquellas que son verdaderas y una F en las falsas (1 punto c/u)

1. _____ Cuando se juntan dos líquidos inmiscibles, las mezclas que se forman son heterogéneas.
2. _____ En las soluciones electrolíticas los solutos se disocian en sus iones
3. _____ El agua se denomina solvente universal porque disuelve todo tipo de sustancias.
4. _____ Para quitarse el esmalte de uñas debe usarse un solvente apolar
5. _____ La fase dispersante de una disolución corresponde al soluto.
6. _____ Los coloides son mezclas homogéneas, donde la sustancia dispersa puede ser observada con un ultramicroscopio.